

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11)

EP 1 103 537 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
30.05.2001 Patentblatt 2001/22

(51) Int Cl.7: **C07C 45/30, C07F 9/6581,
C07F 9/59, C08G 79/00**

(21) Anmeldenummer: **00811058.7**

(22) Anmeldetag: **10.11.2000**

(84) Benannte Vertragsstaaten:
**AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE TR**
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

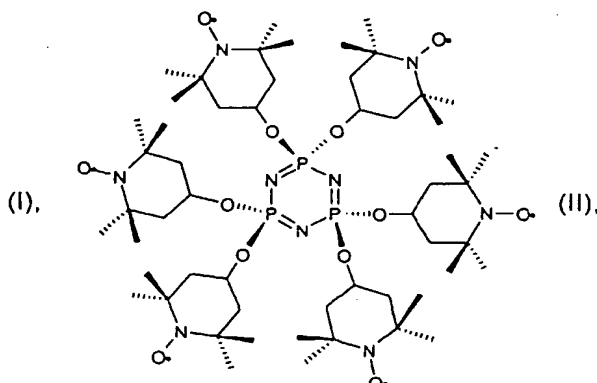
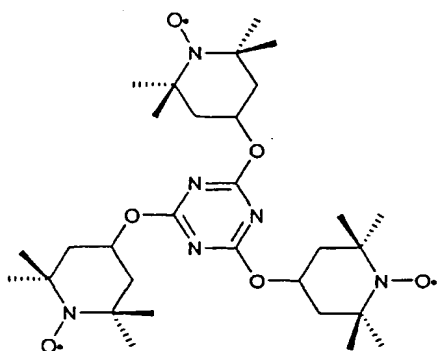
(72) Erfinder:
• **Sommerlade, Reinhard**
79112 Freiburg (DE)
• **Grützmacher, Hansjörg**
8907 Wettswil (CH)
• **Boulmaâz, Souâd**
4127 Birsfelden (CH)

(30) Priorität: **19.11.1999 CH 211399**

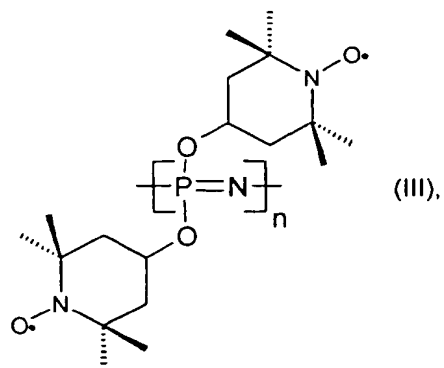
(71) Anmelder: **Ciba Specialty Chemicals Holding Inc.**
4057 Basel (CH)

(54) **Verfahren zur selektiven Oxidation von Alkoholen unter Verwendung leicht abtrennbarer Nitroxylradikale**

(57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur selektiven Oxidation von Alkoholen zu Ketonen oder Aldehyden mit einem Alkalihypohalogenit unter alkalischen Bedingungen, dadurch gekennzeichnet, dass man die Oxidation in Gegenwart eines im Reaktionsmedium unlöslichen heterogenen Oxidationskatalysators, ausgewählt aus der Gruppe enthaltend die Verbindungen der Formel (I), (II), (III)



EP 1 103 537 A1



worin n eine Zahl von 3-3000 ist; oder

ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-Oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl, durchführt.

Weitere Gegenstände der Erfindung sind die Verbindungen der Formel (II) und (III) sowie die Verwendung vorstehend genannter Oxidationskatalysatoren für die Oxidation von Alkoholen.

Beschreibung

[0001] Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur selektiven Oxidation von Alkoholen zu Aldehyden und Ketonen mit einem leicht abtrennbaren, heterogenen Oxidationskatalysator auf Basis eines Nitroxylradikals, unter Verwendung eines Alkalihypohalogenits als Oxidationsmittel.

[0002] Alkohole zählen zu den wichtigsten organischen Synthesebausteinen überhaupt. Ein umfangreiches präparatives Methodenarsenal zu ihrer Herstellung machen primäre und sekundäre Alkohole zu idealen Vorstufen für die Synthese von Aldehyden, Ketonen und Carbonsäuren. Gebräuchliche Oxidationsmittel sind Schwermetallreagentien wie z. B. Chrom-(VI)-, Blei-(IV)-, und Ruthenium-, Mangan- und Vanadium-Verbindungen, Persäuren, aktiviertes Dimethylsulfoxid (DMSO) und hypervalente Iod-Verbindungen.

[0003] Der Selektivität kommt in diesen Oxidationen eine überragende Bedeutung zu. Weitere im Molekül vorhandene funktionelle Gruppen, wie z. B. Doppelbindungen, sollen in der Regel unter den gewählten Bedingungen nicht angegriffen werden. Oftmals ist auch die gezielte Oxidation sekundärer neben primären Alkoholfunktionen und umgekehrt erwünscht, ohne die jeweils andere Funktion anzugreifen. Bei der Synthese von Aldehyden aus primären Alkoholen entstehen oft Carbonsäuren als Nebenprodukte der Oxidationsreaktion (Überoxidation), die Oxidation von 1,2-Diolen oder α -Hydroxyketonen geht häufig mit C-C-Spaltungsreaktionen einher.

Ein weiterer Nachteil vieler Oxidantien besteht in deren oft umständlicher oder schwieriger Herstellung oder Handhabung; darüber hinaus besitzen vor allem schwermetallhaltige Reagentien zumeist eine hohe Toxizität und Umweltschädlichkeit. Schliesslich aber spielen vor allem für den industriellen Einsatzzweck die Kosten eines Oxidationsverfahrens eine entscheidende Rolle.

[0004] Es ist bekannt, dass sich primäre und sekundäre Alkohole in Gegenwart katalytischer Mengen an organischen Nitroxyl-Radikalen mit wässriger Natriumhypochloritlösung in die entsprechenden Carbonylverbindungen überführen lassen (A. E. J. de Nooy, A. C. Besemer, H. van Bekkum, *Synthesis*, 1996, 1153).

[0005] Bislang wurden diese Umsetzungen - insbesondere unter Verwendung von 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-1-oxyl (TEMPO) - vorwiegend in homogener Phase durchgeführt. Die Reaktionen wurden entweder stöchiometrisch oder katalytisch bezüglich TEMPO oder dessen daraus resultierendem Oxidationsprodukt durchgeführt. Die Aufarbeitung der Reaktionsprodukte gestaltet sich dabei oft umständlich, da der Katalysator und dessen Begleitprodukte mühsam abgetrennt werden müssen.

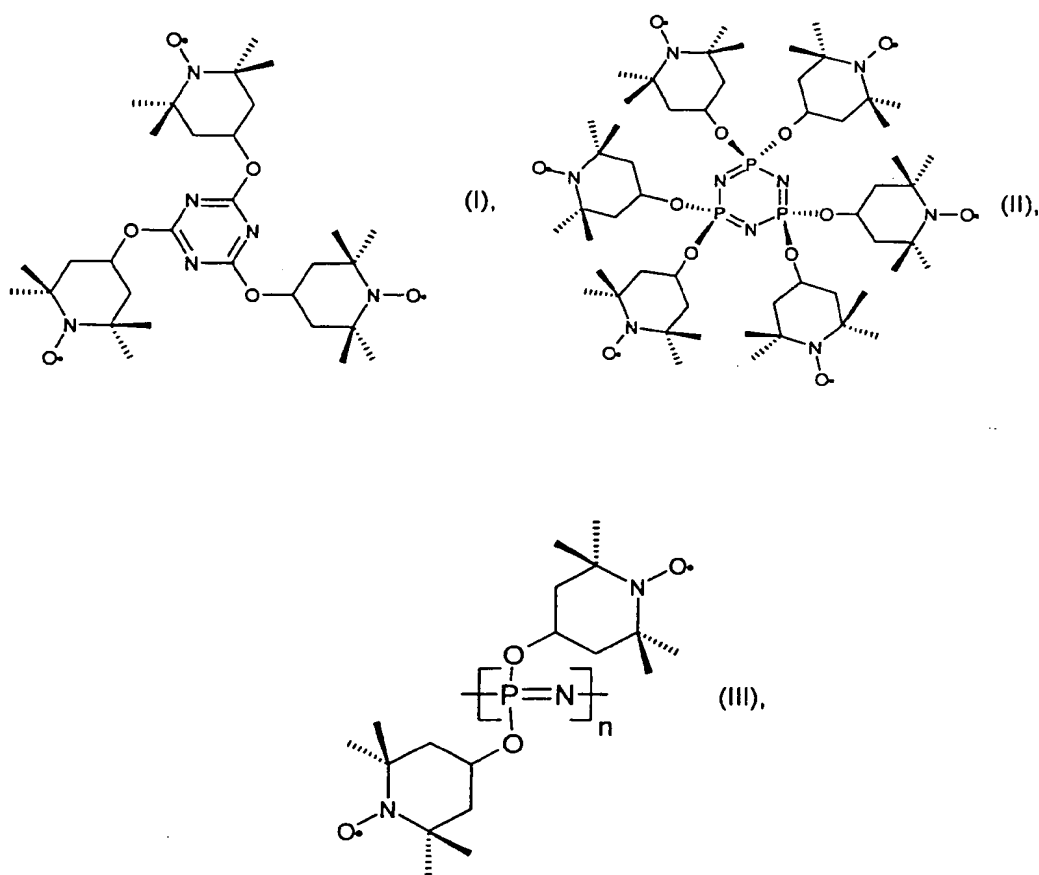
[0006] Oxidationen mit immobilisierten oder leicht abtrennbaren Nitroxylverbindungen dagegen sind bisher nicht beschrieben worden.

[0007] Es wurde nun überraschend gefunden, dass Alkohole durch Verwendung von bestimmten höhermolekularen bzw. oligomeren oder polymerfixierten 2,2,6,6-Piperidin-1-oxylen als Katalysator, mit Natriumhypochlorit als Oxidans in guten Ausbeuten zu den entsprechenden Carbonylverbindungen umgesetzt werden können.

[0008] Aliphatische 1,3-Diole lassen sich in Gegenwart eines Aldehyds oder Ketons unter geeigneten Versuchsbedingungen in basischem Milieu direkt zu den entsprechenden cyclischen Acetalen bzw. Ketalen (1,3-Dioxanen) umsetzen. 1,5-Diole werden je nach Versuchsbedingungen zu Tetrahydropyran-2-olen bzw. deren Ethern oder zu Tetrahydropyran-2-onen (δ -Valerolactonen) umgesetzt. Hydroxyfunktionen in α -Stellung zu Carboxyfunktionen werden nicht angegriffen.

[0009] Ein Zusatz von Bromid, der bei homogen durchgeführter Oxidation mit dem System Hypochlorit / TEMPO zu einer erheblichen Reaktionsbeschleunigung führt (S. D. Rychnovsky, R. Vaidyanathan, *J. Org. Chem.*, 1999, 64, 310), kann in diesem Verfahren ohne Nachteile entfallen. Die Vorzüge des vorliegenden Verfahrens bestehen in der vereinfachten Aufarbeitung der Reaktionsansätze, der mehrfachen Wiederverwendung des Katalysators und im Verzicht von Bromid als reaktionsbeschleunigendem Zusatz.

[0010] Ein Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur selektiven Oxidation von Alkoholen zu Ketonen oder Aldehyden mit einem Alkalihypohalogenit unter alkalischen Bedingungen, dadurch gekennzeichnet, dass man die Oxidation in Gegenwart eines im Reaktionsmedium unlöslichen heterogenen Oxidationskatalysators, ausgewählt aus der Gruppe enthaltend die Verbindungen der Formel (I), (II), (III)



worin n eine Zahl von 3-3000 ist; oder ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl, durchführt.

[0011] Bevorzugt ist n eine Zahl von 10-1000, besonders bevorzugt 10-500 und ganz besonders bevorzugt 10-100.

[0012] Bevorzugt ist ein Verfahren, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass als Alkalihypohalogenit LiOCl, NaOCl, KOCl, LiOBr, NaOBr oder KOBr verwendet wird.

[0013] Besonders bevorzugt sind LiOCl, NaOCl und KOCl, ganz besonders bevorzugt ist NaOCl.

[0014] Das Oxidationsmittel wird bevorzugt als wässrige Lösung dem zu oxidierenden Alkohol zugesetzt. Die Konzentration kann in weitem Rahmen variieren, bevorzugt liegt sie bei 5-20 Gew.-% an aktivem Chlor, besonders bevorzugt bei 10-15 Gew.-%, bezogen auf den zu oxidierenden Alkohol.

[0015] Zusammen mit dem Oxidationsmittel kann die wässrige Lösung mit einer Base alkalisch gestellt werden. Bevorzugte Basen sind wässrige Lösungen von Alkali- oder Erdalkali-hydroxiden, Alkali- oder Erdalkalicarbonaten bzw. die entsprechenden Hydrogencarbonate.

[0016] Besonders bevorzugt sind Alkalihydrogencarbonate, ganz besonders bevorzugt Natriumhydrogencarbonat.

[0017] Der pH-Wert der wässrigen Oxidationslösung ist nach Zugabe der gewünschten Base bevorzugt im Bereich 8-12, besonders bevorzugt im Bereich 9-11 und ganz besonders bevorzugt im Bereich 9-10.

[0018] Der zu oxidierende Alkohol kann flüssig oder fest sein. Bei flüssigen Alkoholen kann die Reaktion ohne Zusatz weiterer Lösungsmittel erfolgen, es kann jedoch zweckmässig sein, in stärkerer Verdünnung zu oxidieren. Feste Alkohole benötigen in jedem Fall ein geeignetes organisches Lösungsmittel.

[0019] Geeignete organische Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische sind solche, die mit Wasser nicht mischbar sind. Beispiele sind aliphatische Kohlenwasserstoffe, aromatische Kohlenwasserstoffe, chlorierte Kohlenwasserstoffe oder Gemische dieser Lösungsmittel mit Ketonen, Amiden oder Estern.

[0020] Bevorzugte Lösungsmittel sind aromatische Kohlenwasserstoffe oder Gemische davon mit Ketonen. Bevorzugte Beispiele sind Benzol, Toluol oder die Isomeren des Xylols, welche gegebenenfalls mit Aceton gemischt sein kön-

nen.

[0021] Das Mischungsverhältnis kann von 10:1 bis 2:1 betragen, bevorzugt ist 5:1 bis 2:1

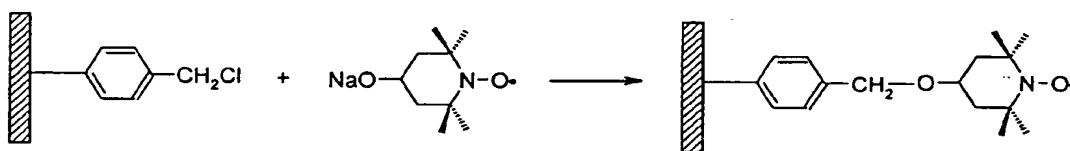
[0022] Ganz besonders bevorzugt ist ein Gemisch Toluol/Aceton im Verhältnis 3:1.

[0023] Bevorzugt ist ein Verfahren bei welchem man ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-Oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl verwendet.

[0024] Sogenannte Merrifield-Polymere sind dem Fachmann bekannt und im Handel erhältlich. Es handelt sich dabei um chlormethyliertes Polystyrol, welches teilweise mit Divinylbenzol vernetzt und damit in üblichen organischen Lösungsmitteln unlöslich ist.

[0025] Der Vernetzungsgrad kann beispielsweise 1-5% betragen, typischerweise beträgt er 1-2%. Die Partikelgrösse kann in einem weiten Rahmen variieren, typischerweise beträgt sie 100-400 mesh. Der Chlorgehalt beträgt beispielsweise von 0,2 bis 5 mmol/g, gängige Polymere enthalten 0,6 bis 4 mmol/g.

[0026] Schematisch lässt sich das Merrifield-Polymer und der Austausch des Chloratoms, wie nachstehend dargestellt, beschreiben.



[0027] Bevorzugt setzt man den heterogenen Oxidationskatalysator in einer Menge von 0,1 bis 20 Gew.-%, besonders bevorzugt von 1 bis 10 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt von 2-6 Gew.-%, bezogen auf den eingesetzten Alkohol zu.

[0028] Bevorzugt ist ein Verfahren, in welchem man ein zweiphasiges Lösungsmittelsystem einsetzt, wobei eine Phase wässrig ist und das Oxidationsmittel enthält.

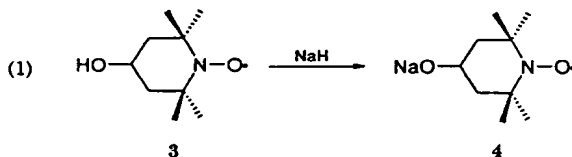
[0029] Geeignete Lösungsmittel bzw. Lösungsmittelgemische und ihre Bevorzugungen sind bereits vorstehend beschrieben.

[0030] Bevorzugt führt man die Reaktion bei einer Temperatur von weniger als 10° C durch.

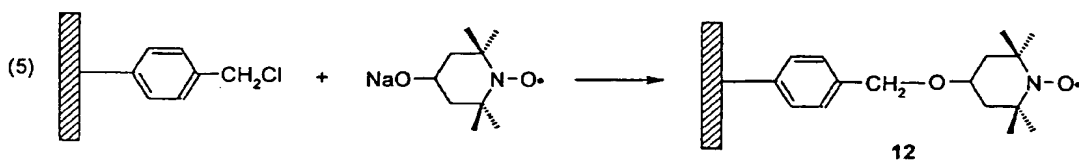
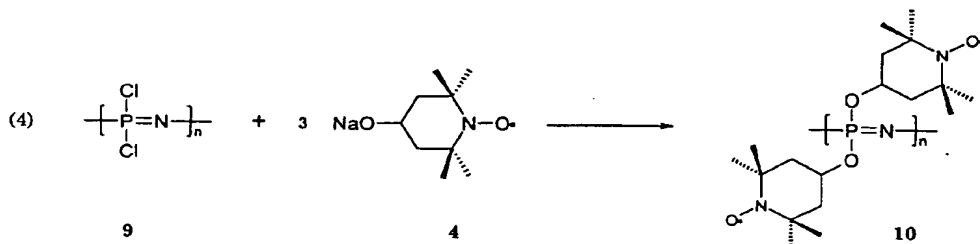
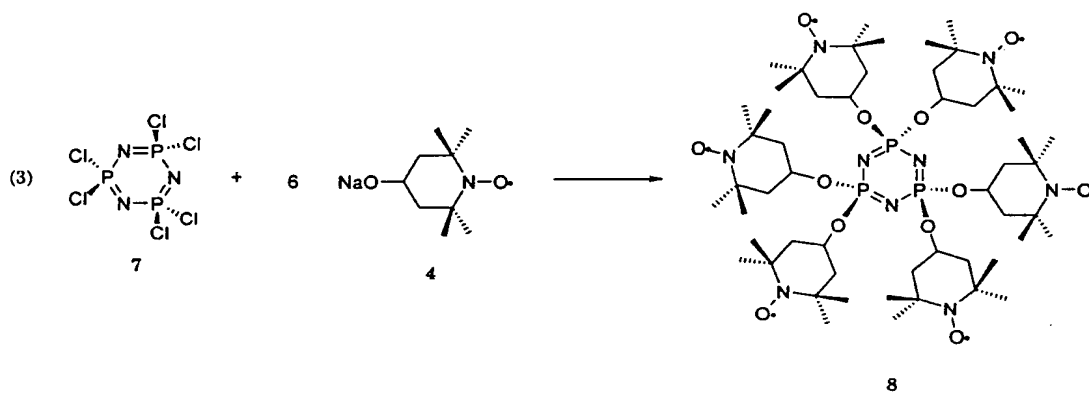
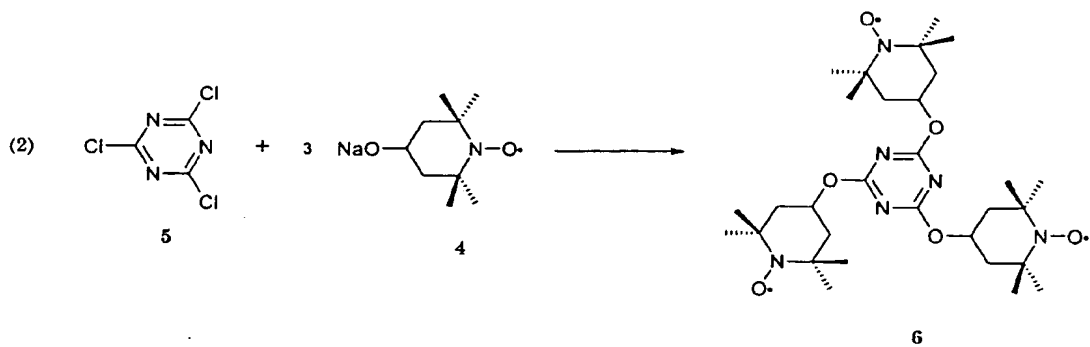
[0031] Besonders bevorzugt ist ein Temperaturbereich von ca. 0° C bis 10° C.

[0032] Die Herstellung der Verbindungen der Formel (I)-(III) und die Herstellung des modifizierten Merrifield-Polymer erfolgen nach an sich bekannten Methoden gemäss nachstehendem Reaktionsschema.

[0033] In einem ersten Schritt wird die Verbindung 3 (4-Hydroxy-2,2,6,6-piperdin-1-oxyl (4-Hydroxy-TEMPO) mit Natriumhydrid umgesetzt. 4-Hydroxy-TEMPO selbst ist im Handel erhältlich.



[0034] Entsprechend dem gewünschten Endprodukt setzt man die Verbindung 4 gemäss Reaktion 2, 3, 4 oder 5 weiter um.



[0035] Die Verbindungen der Formel (II) und (III) sind neu und ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

[0036] Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung einer Verbindung der Formel (I), (II), (III) oder ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl als Katalysator für die selektive

EP 1 103 537 A1

Oxidation von Alkoholen zu Ketonen mit einem Alkalihypohalogenit unter alkalischen Bedingungen.

[0037] Die nachstehenden Beispiele erläutern die Erfindung.

Beispiele A: Herstellung der Oxidationskatalysatoren

Beispiel A1

[0038] Herstellung der Verbindung 6.

In einem 500 mL Schlenkgefäß werden 20g (113.6 mmol) 4-Hydroxy-TEMPO, 3 in 200 ml wasserfreiem Toluol gelöst und anschliessend 3.34 g (139.2 mmol) NaH in kleinen Portionen zugegeben. Der Reaktionsansatz wird bei Raumtemperatur ca. 12 h gerührt und anschliessend wird tropfenweise eine Lösung von 4.75 g (25.75 mmol) Cyanurchlorid 5 in ca. 50 ml Toluol zugegeben. Die Lösung wird zunächst bei Raumtemperatur 2.5 h und anschliessend 72 h bei ca. 70°-90°C gerührt. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird die organische Phase dreimal mit jeweils 100 ml einer 10% wässrigen Lösung von Na₂CO₃ gewaschen und danach über Na₂SO₄ getrocknet. Alle flüchtigen Bestandteile werden bei 10⁻² Torr im Vakuum abgedampft und das verbleibende rote Öl aus wenig Essigsäureethylester umkristallisiert. Man erhält 9.3 g (61%) Produkt in Form feiner orange-roter Nadeln. Schmp. 164- 166°C. Das Produkt ist unlöslich in H₂O aber löslich in CH₂Cl₂, CHCl₃, C₆H₅Cl, Toluol und Essigester.

Beispiel A2

[0039] Herstellung der Verbindung 8.

In einem 500 mL Schlenkgefäß werden 20g (113.6 mmol) 4-Hydroxy-TEMPO, 3 in 200 ml wasserfreiem THF gelöst und anschliessend 3.34 g (139.2 mmol) NaH in kleinen Portionen zugegeben. Der Reaktionsansatz wird bei Raumtemperatur ca. 12 h gerührt und anschliessend wird tropfenweise eine Lösung von 6.26 g (18 mmol) Hexachlorocyclotriphosphazen 7 in ca. 50 ml THF zugegeben und die Reaktionsmischung bei 70°C ca. 24 h unter Rückfluss erhitzt. Die flüchtigen Bestandteile werden nach Abkühlen auf Raumtemperatur im Vakuum (ca. 10⁻² Torr) verdampft und der Rückstand in 100 ml CH₂Cl₂ gelöst. Die organische Phase wird zweimal mit je 50 ml einer 10% wässrigen Lösung von NaOH gewaschen und anschliessend je dreimal mit ca. 50 ml H₂O. Die organische Phase wird mit Na₂SO₄ getrocknet und die flüchtigen Bestandteile im Vakuum (ca. 10⁻² Torr) abgedampft. Man erhält einen pulverförmigen orange-roten Festkörper, der in H₂O und Hexane unlöslich und in THF, CHCl₃ und CH₂Cl₂ relativ gut löslich ist.

Beispiel A3

[0040] Herstellung der Verbindung 10.

In einem 500 mL Schlenkgefäß werden 29.62 g (168.3 mmol) 4-Hydroxy-TEMPO, 3, in 200 mL THF gelöst und anschliessend 5.0 g (208 mmol) NaH zugegeben. Man lässt 12 h bei Raumtemperatur rühren und tropft anschliessend diese Reaktionsmischung in eine Lösung von 5g (43.1 mmol) Poly(dichlorophosphazen) 9 in 100 ml THF. Man lässt die Reaktionsmischung während 12 h bei Raumtemperatur rühren und erhitzt dann während zwei Stunden unter Rückfluss. Anschliessend wird die Reaktionsmischung auf ca. 10% des Volumens eingengt und auf Eiswasser gegeben. Das ausgefallene Polymer wird abfiltriert und erneut mit Eiswasser behandelt. Der lachsfarbene, pulverige Niederschlag wird abfiltriert, dann mit einem Gemisch aus THF und H₂O (20/80) und anschliessend mit Hexan gewaschen. Das entstandene Pulver wird während ca. 12 h im Vakuum getrocknet. Es werden 16 g (95.7%) des Produkts 10 erhalten; Schmp. > 180°C. Verbindung 10 ist in CH₂Cl₂, CHCl₃, Aceton, THF und Toluol löslich, M_w ca. 25000.

Beispiel A4

[0041] Herstellung der Verbindung 12:

In einem 500 ml Schlenkgefäß werden 7g (40.63 mmol) 4-Hydroxy-TEMPO, 3 in 120 ml DMF oder THF (frisch destilliert) gelöst. Bei 0° C werden zu der Lösung 1.6 g (66.67 mmol) NaH gegeben. Man lässt auf Raumtemperatur erwärmen und rührt 1 h nach. Anschliessend wird die Reaktionlösung im Eisbad auf 0° C gekühlt und 3.5 g Polymer (Merrifield-Polymer der Fa. Fluka, 200-400 mesh, 1% Divinylbenzol, 1,7mmol Cl/g) werden zugegeben. Man rührt 30 min. bei 0°C und lässt dann auf Raumtemperatur erwärmen. Der Ansatz wird 1 bis 4 Tage gerührt. Anschliessend wird mit Eiswasser verdünnt, aufgerührt und filtriert. Der Rückstand wird mit Eiswasser gewaschen, bis das Filtrat farblos ist. Anschliessend wird das Produkt in Toluol suspendiert und 1 bis 2 h gerührt, um nicht fixiertes 4-Hydroxy-TEMPO zu entfernen. Darauf wird nochmals filtriert und das gelbe Pulver im Luftstrom getrocknet. Es enthält 0,9 mmol N-Oxyl/g

Beispiele B: Oxidation von Alkoholen**[0042]** Allgemeine Vorschrift für die Oxidation eines primären oder sekundären Alkohols

a) Herstellung der NaOCl / NaHCO₃ Lösung:

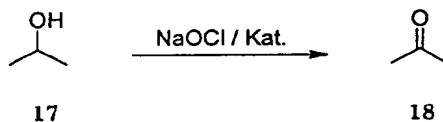
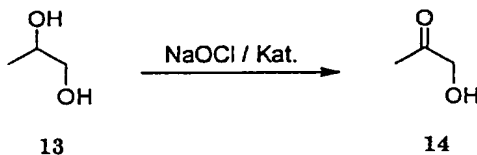
4 mL einer gesättigten Lösung von NaHCO₃ werden mit 2 mL einer NaOCl-Lösung (13-14%) gemischt. Die Lösung wird in einer verschlossenen Flasche bei 0°C gelagert.

b) Oxidationsvorschrift:

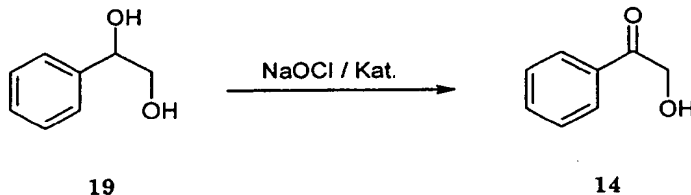
In einen 250 ml Rundkolben werden 1.0 g des Alkohols und 0.25 g der Verbindung (12) aus Beispiel A4 gegeben und anschliessend in einem Gemisch aus 5 ml Aceton und 15 ml Toluol suspendiert. Bei Raumtemperatur wird der Ansatz 5-10 min stark gerührt, bis der Alkohol gelöst und das Harz aufgequollen ist. Das Reaktionsgefäß wird auf 0°C gekühlt. Unter starkem Rühren gibt man 6 ml der unter 1) hergestellten NaOCl / NaHCO₃-Lösung zu und lässt bei 0 - 5° C 0.5 h rühren. Nach der üblichen Aufarbeitung wird das Keton in nahezu quantitativer Ausbeute erhalten.

c) Rückgewinnung des Katalysators:

Soll der Katalysator in mehreren unmittelbar aufeinanderfolgenden Reaktionen eingesetzt werden, so wird er nach Ende der Umsetzung abfiltriert (G3-Fritte), kurz mit Aceton gewaschen und sofort wieder verwendet. Nach zehnmalem Einsatz konnte kein Aktivitätsverlust festgestellt werden. Die katalytische Aktivität der Verbindung (12) kann auch nach Lagerung aufrecht erhalten werden. Dazu wird der abfiltrierte Katalysator mehrmals mit Aceton/Toluol, dann mit Wasser, wiederum Aceton und schliesslich mit Aceton/Toluol gewaschen (Entfernung von NaOCl, Edukt und Produkt). Die Aufbewahrung erfolgt feucht in einem fest verschlossenen Behälter.

Beispiel B1 und B2**[0043]** Oxidation einfacher Alkohole:

[0044] Die Versuche werden wie in der allgemeinen Vorschrift beschrieben durchgeführt. Dabei wird das α-Hydroxyketon 14 aus 13 bzw. Aceton 18 aus Isopropanol 17 in nahezu quantitativer Ausbeute erhalten.

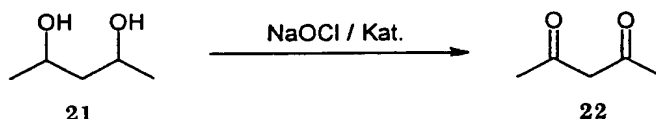
Beispiel B3**[0045]** Herstellung von α-Hydroxyacetophenon aus Phenylglykol:

EP 1 103 537 A1

[0046] Phenylglykol 19 wird wie in der allgemeinen Vorschrift beschrieben mit NaOCl in Gegenwart von 5 Gewichtsprozent 12 als Katalysator zu α -Hydroxyacetophenon (20) umgesetzt. Das Produkt 20 wird in nahezu quantitativer Ausbeute als kristalliner Feststoff isoliert.

Beispiel B4

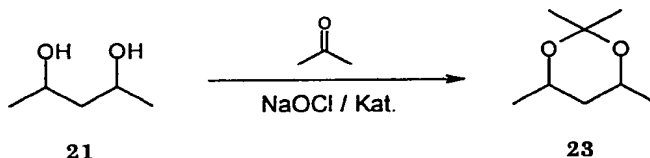
[0047] Herstellung von Acetylaceton:



[0048] In einen 250 ml Rundkolben werden 1.0 g des Alkohols 21 und 0.25 g der Verbindung 12 vorgelegt, anschließend 20 ml Toluol zugefügt. Das Reaktionsgefäß wird danach auf 0°C abgekühlt. Unter starkem Rühren versetzt man mit 12 ml der vorstehend beschriebenen NaOCl / NaHCO₃ und lässt bei 0-50°C ½ h rühren. Das 1,3-Diketon 22 wird in nahezu quantitativer Ausbeute als Reaktionsprodukt erhalten.

Beispiel B5

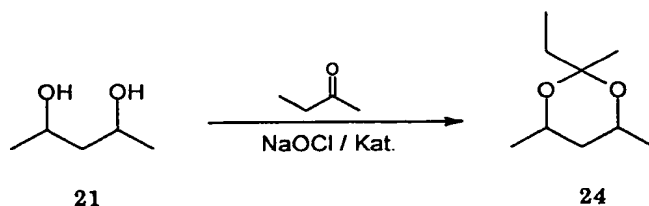
[0049] Herstellung von 2,2,4,6-Tetramethyl-1,3-dioxan (23):



[0050] Die Reaktion wird wie in Beispiel 4 beschrieben durchgeführt, mit dem Unterschied, dass man die Reaktion statt mit 20 mL Toluol in einem Gemisch aus 15 ml Toluol und 5 ml Aceton durchführt. Als Reaktionsprodukt wird 2,2,4,6-Tetramethyl-1,3-dioxan (23) gaschromatographisch in nahezu quantitativer Ausbeute erhalten.

Beispiel B6

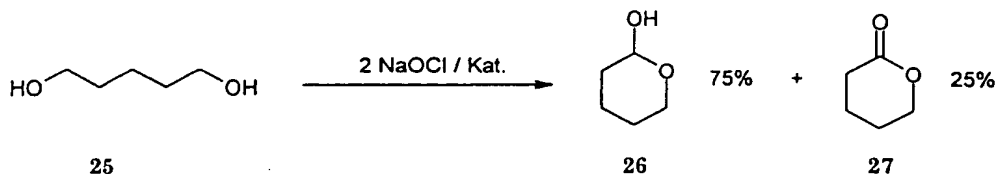
[0051] Herstellung von 2-Ethyl-2,4,6-trimethyl-1,3-dioxan (24):



[0052] Die Reaktion wird wie Beispiel B4 beschrieben durchgeführt, mit dem Unterschied, dass anstatt von 20 ml Toluol ein Gemisch aus 15 ml Toluol und 5 ml 2-Butanon verwendet werden. 2-Ethyl-2,4,6-trimethyl-1,3-dioxan (24) wird in nahezu quantitativer Ausbeute als Reaktionsprodukt erhalten.

Beispiel B7

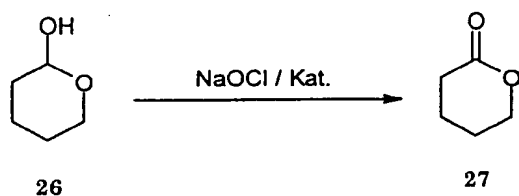
[0053] Herstellung von Tetrahydropyran-2-ol (21) und Tetrahydropyran-2-on (22)



[0054] 1,5-Pentandiol 25 wird wie in Beispiel B4 beschrieben mit basischer NaOCl in Gegenwart der Verbindung 12 als Katalysator oxidiert, mit dem Unterschied, dass das Oxidationsmittel Natriumhypochlorit (13% Aktiv-Chlor) stöchiometrisch eingesetzt wird. Nach 30 min Reaktionszeit wird ein Gemisch aus 75% 26 und 25% 27 erhalten.

Beispiel B8

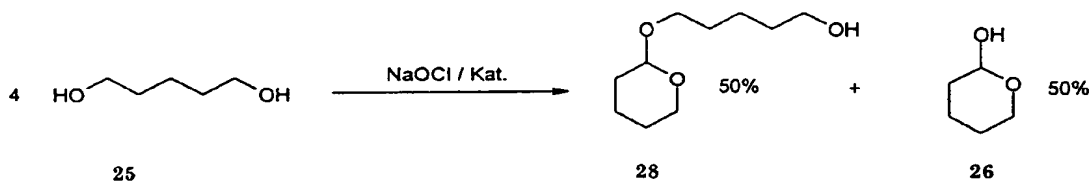
15 [0055] Herstellung von Tetrahydropyran-2-on (27)



[0056] Das in Beispiel B7 hergestellte Gemisch aus 26 und 27 wird mit einem Überschuss einer auf pH 9.0-9.5 gepufferten Lösung von NaOCl wie beschrieben umgesetzt. Dabei wird 26 vollständig zu 27 oxidiert.

Beispiel B9

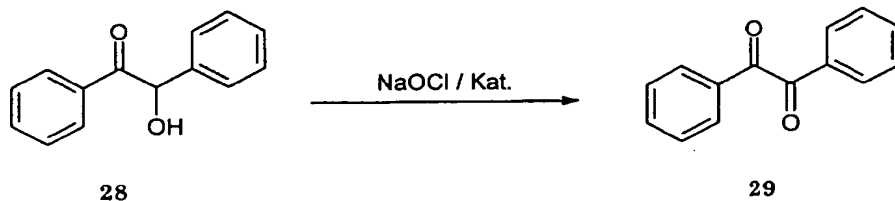
30 [0057] Herstellung von 2-(5-Hydroxy-pentoxo)-tetrahydropyran (26)



[0058] Die oben beschriebene Umsetzung wird mit einem vierfachen Überschuss des Diols 25 bezüglich NaOCl durchgeführt. Nach üblicher Aufarbeitung wird ein Gemisch aus 50% des Acetals 28 und 50% des Tetrahydropyran-2-ols 26 erhalten.

Beispiel B10

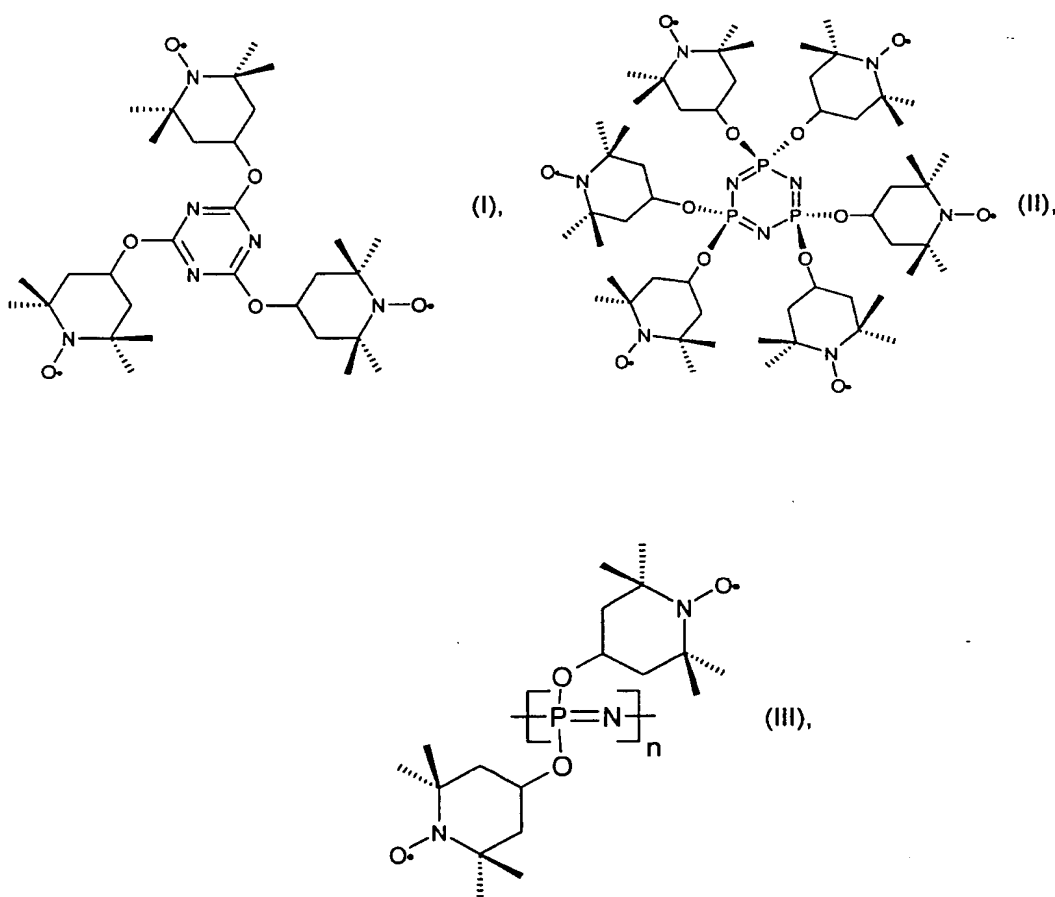
45 [0059] Herstellung von Benzil (29) aus Benzoin:



[0060] 5.0 g (23.5 mmol) Benzoin (28) werden wie in der allgemeinen Vorschrift beschrieben mit Natriumhypochlorit in Gegenwart von 1 g der Verbindung 12 bei 0 - 5° C in 50 mL Toluol / Aceton 3:1 umgesetzt. Während der Hypochlorit-Zugabe geht der im Reaktionsgemisch zunächst vorliegende Feststoff in Lösung. Nach erfolgter Zugabe lässt man noch 45 min nachrühren. Kontrolle mit Dünnschichtchromatographie zeigt vollständigen und selektiven Umsatz an. Nach der üblichen Aufarbeitung und anschließender Umkristallisation des Rohproduktes aus n-Hexan werden 4.6 g Benzil (29) (93% d. Th.) erhalten.

Patentansprüche

1. Verfahren zur selektiven Oxidation von Alkoholen zu Ketonen oder Aldehyden mit einem Alkalihypohalogenit unter alkalischen Bedingungen, dadurch gekennzeichnet, dass man die Oxidation in Gegenwart eines im Reaktionsmedium unlöslichen heterogenen Oxidationskatalysators, ausgewählt aus der Gruppe enthaltend die Verbindungen der Formel (I), (II), (III)



worin n eine Zahl von 3-3000 ist; oder ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-Oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxy, durchführt.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass als Alkalihypohalogenit LiOCl, NaOCl, KOCl, LiOBr, NaOBr oder KOBBr verwendet wird.

EP 1 103 537 A1

3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-Oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl verwendet.
- 5 4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man den heterogenen Oxidationskatalysator in einer Menge von 0,1 bis 20 Gew-%, bezogen auf den eingesetzten Alkohol zusetzt.
5. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man ein zweiphasiges Lösungsmittelsystem einsetzt, wobei eine Phase wässrig ist und das Oxidationsmittel enthält.
- 10 6. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man die Reaktion bei einer Temperatur von weniger als 10° C durchführt.
7. Verbindungen der Formel II und III nach Anspruch 1.
- 15 8. Verwendung einer Verbindung der Formel (I), (II), (III) oder ein an ein Merrifield-Polymer 4-oxy gebundenes 4-oxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-1-oxyl als Katalysator für die selektive Oxidation von Alkoholen zu Ketonen mit einem Alkalihypohalogenit unter alkalischen Bedingungen.

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 00 81 1058

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
D,Y	NOOY DE A E J ET AL: "ON THE USE OF STABLE ORGANIC NITROXYL RADICALS FOR THE OXIDATION OF PRIMARY AND SECONDARY ALCOHOLS" SYNTHESIS, DE, GEORG THIEME VERLAG, STUTTGART, 1. Oktober 1996 (1996-10-01), Seiten 1153-1174, XP002072173 ISSN: 0039-7881 * das ganze Dokument *	1-6,8	C07C45/30 C07F9/6581 C07F9/59 C08G79/00
D,Y	RYCHNOVSKY S D ET AL: "TEMPO-CATALYZED OXIDATIONS OF ALCOHOLS USING M-CPBA: THE ROLE OF HALIDE IONS" JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY, US, AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, EASTON, Bd. 64, Nr. 1, 8. Januar 1999 (1999-01-08), Seiten 310-312, XP000789492 ISSN: 0022-3263 * das ganze Dokument *	1-6,8	
Y	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 120, no. 19, 9. Mai 1994 (1994-05-09) Columbus, Ohio, US; abstract no. 244345, KYOSHIMA, JUJIRO: "Preparation of m-phenoxybenzaldehyde as insecticides material" XP002162250 * Zusammenfassung * & JP 05 310632 A (SUMITOMO CHEMICAL CO, JAPAN) 22. November 1993 (1993-11-22)	1-6,8	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7) C07C C07F C08G
Y	WO 99 29646 A (THE NUTRASWEET CO.) 17. Juni 1999 (1999-06-17) * das ganze Dokument *	1-6,8	
-/--			
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 9. März 2001	Prüfer Beslier, L
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

EPO FORM 1503 01.82 (P0403)



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 00 81 1058

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
Y	B HINZEN ET AL: "Polymer supported perruthenate (PSP): Clean oxidation of primary alcohols to carbonyl compounds using oxygen as cooxidant" SYNTHESIS, GEORG THIEME VERLAG. STUTTGART, DE, 1998, Seiten 977-979, XP002156866 ISSN: 0039-7881 * das ganze Dokument *	1-6,8	
X	DULOG L ET AL: "A 2 5-CYLOTRIPOSPHAZENE WITH NITROXYL GROUPS AS MODEL FOR A PARAMAGNETIC POLY(ORGANO-2 5-PHOSPHAZENE)" MAKROMOLEKULARE CHEMIE, MACROMOLECULAR CHEMISTRY AND PHYSICS, CH, HUTHIG UND WEPF VERLAG, BASEL, Bd. 189, Nr. 11, 1. November 1988 (1988-11-01), Seiten 2611-2615, XP000020438 ISSN: 0025-116X * das ganze Dokument *	7	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenor: DEN HAAG		Abchlußdatum der Recherche 9. März 2001	Prüfer Beslier, L
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: mündliche Offenbarung P: Zwischenliteratur		T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	

EPO FORM 1503 03 92 (P04C03)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 00 81 1058

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentedokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

09-03-2001

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
JP 5310632	A	22-11-1993	KEINE		
WO 9929646	A	17-06-1999	US	5856584 A	05-01-1999
			AU	9773898 A	28-06-1999
			BR	9811854 A	15-08-2000
			CN	1266419 T	13-09-2000
			EP	1003703 A	31-05-2000

EPO FORM P0461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82